



⑯ BUNDESREPUBLIK
DEUTSCHLAND



DEUTSCHES
PATENTAMT

⑫ Offenlegungsschrift

⑩ DE 195 34 853 A 1

⑮ Int. Cl. 6:
C 07 F 7/18

// C07C 21/02,
245/24, 265/06,
255/07, C07F 15/00,
B01J 27/13, 31/22,
23/46

⑯ Innere Priorität: ⑰ ⑱ ⑲

25.10.94 DE 44 38 031.3

⑯ Anmelder:

Hüls AG, 45772 Marl, DE

⑰ Aktenzeichen: 195 34 853.2
⑱ Anmeldetag: 20. 9. 95
⑲ Offenlegungstag: 2. 5. 96

DE 195 34 853 A 1

⑰ Erfinder:

Kropfgans, Frank, Dr., 79618 Rheinfelden, DE; Frings, Albert, Dr., 79618 Rheinfelden, DE; Horn, Michael, Dr., 79618 Rheinfelden, DE; Kötzsch, Hans-Joachim, Dr., 79618 Rheinfelden, DE; Monkiewicz, Jaroslaw, Dr., 79618 Rheinfelden, DE; Seiler, Claus-Dietrich, Dr., 7618 Rheinfelden, DE; Srebny, Hans-Günther, Dr., 48249 Dülmen, DE; Standke, Burkhard, Dr., 79540 Lörrach, DE

⑯ Verfahren zur Herstellung von 3-Halogen- bzw. -Pseudohalogenalkylsilanestern

⑯ Es wird ein Verfahren zur Herstellung von 3-Halogen- bzw. -Pseudohalogenalkylsilanestern beschrieben. Dieses geht von ungesättigten aliphatischen Verbindungen aus, welche katalytisch mit Hydrogensilanestern umgesetzt werden.

DE 195 34 853 A 1

BEST AVAILABLE COPY

Die folgenden Angaben sind den vom Anmelder eingereichten Unterlagen entnommen

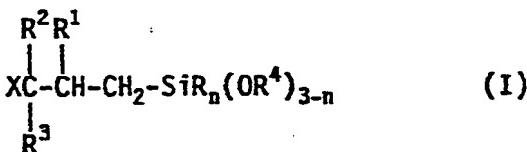
BUNDESDRUCKEREI 03. 86 602 018/563

8/27

Beschreibung

Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung von 3-Halogen- bzw. -Pseudohalogenalkylsilanestern durch Anlagerung von Hydrogensilanestern in Gegenwart von Katalysatoren an die Doppelbindung von ungesättigten Aliphaten, die als reagierende Gruppe das Allylhalogenid- oder -pseudohalogenid-Struktur-Element mit endständiger Doppelbindung enthalten.

Die nach dem erfundungsgemäßen Verfahren hergestellten 3-Halogen- oder -Pseudohalogenalkylsilanester besitzen die in der allgemeinen Formel I wiedergegebene Struktur:



R bedeutet darin eine Alkyl-, eine verzweigte Alkyl- oder eine Cycloalkylgruppe mit 1 bis 18 Kohlenstoffatomen, gegebenenfalls halogeniert;

R¹ bedeutet R oder Wasserstoff;

R² bedeutet R, Wasserstoff, einen Arylsubstituenten oder Halogen;

R³ bedeutet einen gleichen oder verschiedenen Rest R²;

R⁴ bedeutet einen Alkyrest, der gegebenenfalls verzweigt ist und 1 bis 10 Kohlenstoffatome enthält, gegebenenfalls aber auch aliphatische Ether-Gruppierungen enthalten kann;

X bedeutet einen Fluorid-, Chlorid-, Bromid-, Jodid-, Cyanid-, Isocyanat-, Isothiocyanat- oder Azido-Rest;

n = 0, 1 oder 2.

Vor allem das 3-Chlorpropyltrialkoxydian, das Si-Methyl-3-Chlorpropylalkoxydian und das Si-Si-Dimethyl-3-Chlorpropylalkoxydian dienen als Silanhaftvermittler, beispielsweise für Glasfasern, in der Gießerei-Industrie und bei Füllstoffen für Polymere. Insbesondere sind die 3-Halogen- oder -Pseudohalogenalkylsilanester der allgemeinen Formel I wichtige Schlüsselprodukte für die Herstellung beispielsweise von verschiedenen mercapto-, amino-, methacryl- und acryloxyfunktionellen Organosilanen, die inzwischen zu einem eigenen Industriezweig herangewachsen sind.

Es wurde deshalb schon auf verschiedenen Wegen versucht, solche Produkte herzustellen: Die industrielle Produktion geschieht zur Zeit ausschließlich in zweistufigen Verfahrensweisen, indem Allylchlorid mit Trichlorsilan bzw. Methyldichlorsilan, in der Regel in Gegenwart von auf Platin basierenden Katalysatoren, hydrosilyliert wird und das in Ausbeuten zwischen 50 und 83% dabei erhaltene jeweilige Chlorpropylchlorsilan anschließend verestert wird.

Diese zur Zeit praktizierten Produktionsverfahren sind sehr stoff- und anlagenaufwendig, müssen aber trotz ihrer erheblichen Nachteile mangels besserer Alternativen angewandt werden, weil die Produkte dringend benötigt werden.

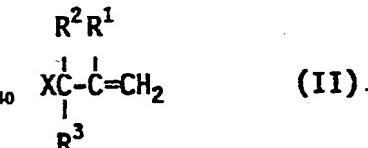
Es wurde deshalb auch schon vorgeschlagen, das Allylchlorid mit Trialkoxydianen zu hydrosilylieren. Bei diesem Reaktionsweg unter Benutzung verschiedener Platin-Katalysatoren lassen sich Produktausbeuten zwischen ca. 20 und 45% realisieren. Die Reproduzierbarkeit einzelner Ausbeuteangaben bis ca. 70% ist umstritten. Belyakova und Mitarbeiter, Zh. Obsch. Khim. 44

(106) 1974, No. 11, 2439–2442, berichten über die nähere Untersuchung dieses Reaktionsweges unter Platin-Katalyse, beschreiben die auftretenden Nebenreaktionen und bestätigen die zwischen ca. 20 und 45% liegenden Produktausbeuten. In Gegenwart von Rhodium-Katalysatoren gemäß den US-Patenten 3.296.291 und 3.564.266 werden ebenfalls nur weniger als 40% an Produktausbeuten erzielt, daneben treten ebenfalls erhebliche Nebenreaktionen auf. In Gegenwart hoher Katalysator-Konzentrationen von speziellen dimeren Iridium-Halogenid-Dien-Komplexen wurden gemäß US-Patent 4.658.050 immerhin gaschromatographisch ermittelte Ausbeutezahlen von 75% erreicht, es ist aber präparativ nur eine Produktausbeute von 55–60% isolierbar, und die von Belyakova et al. beschriebenen Nebenprodukte treten auch hierbei in großem Umfang auf. Ein ganz besonderer zusätzlicher Nachteil ist der erforderliche Einsatz so kostspieliger Edelmetall-Komplexe in hoher Konzentration, was neben dem Kostenfaktor auch zu untragbaren Verunreinigungs- und Abfallproblemen führt.

Es bestand daher das Problem, die Produkte der allgemeinen Formel I in hohen Ausbeuten auf einfacherem Wege zu angemessenen Kosten herzustellen.

Überraschend wurde nun gefunden, daß die geschilderten Schwierigkeiten weitgehend vermieden werden und die Zielprodukte in Ausbeuten bis zu 89% entstehen, wenn man bei der Herstellung der Produkte der allgemeinen Formel I durch die katalysierte Hydrosilylierung von ungesättigten aliphatischen Verbindungen, die als reagierende Gruppe das Allylhalogenid- oder -pseudohalogenid-Struktur-Element mit einer endständigen Doppelbindung enthalten, der in der allgemeinen Formel II wiedergegebenen Struktur

35



in der X, R¹, R² und R³ die obengenannte Bedeutung besitzen, mit Hydrogensilanestern der in der allgemeinen Formel III wiedergegebenen Struktur



50 in der R, R⁴ und n die obengenannte Bedeutung besitzen, in Gegenwart von Elementen und/oder Verbindungen aus der VIII. Nebengruppe des periodischen Systems mit Hilfe der Reaktionskomponente der allgemeinen Formel II allein oder im Gemisch, stets im Überschub von 0,01 bis 100 Mol-% II, vorzugsweise von 0,1 bis 10 Mol-%, mit der Reaktionskomponente der allgemeinen Formel III, gegebenenfalls in 5 bis 95 Gew.-%iger Lösung in inerten Lösemitteln, z.B. Kohlenwasserstoffen und/oder dem Zielprodukt der allgemeinen Formel I, durch mindestens 20minütiges Rühren eine zehntel- bis zehntausendstel-normale Lösung oder Suspension von elementarem Iridium und/oder von Verbindungen des Iridiums herstellt, und damit als Katalysator mit einer Katalysator-Konzentration von

55 10⁻⁵ bis 10⁻³ Mol-%, bezogen auf das eingesetzte Hydrogen-silan, die Hydrosilylierung in an sich bekannter Weise durchführt.

60 Beispielsweise werden im Chargenverfahren die Re-

aktionskomponenten der allgemeinen Formel III vorgelegt, auf z. B. 70°C vorgewärmt, mit der erfindungsgemäß hergestellten Katalysatorlösung dotiert und schließlich die Reaktionskomponenten der allgemeinen Formel II unter Röhren und Kontrolle der exothermen Reaktion eindosiert. Die anzuwendende Reaktionszeit liegt in der Regel bei 30 bis 180 Minuten.

Im Chargenverfahren ist aber auch eine Reaktionsweise vorteilhaft, bei der der Katalysator im Gemisch der Reaktionskomponenten II und III oder mit überschüssigem II in situ vorgebildet wird, dann im letzteren Falle die Komponente III hinzugefügt wird und schließlich die Reaktion durch Heizen auf die Aktivierungs temperatur unter Kontrolle der exothermen Wärmeentwicklung ausgeführt wird.

Die optimale Reaktionstemperatur liegt bei 70 bis 130°C. Gegebenenfalls ist auch die Anwendung von erhöhtem Druck dienlich; vorzugsweise bis zu 40 bar.

Im Falle der kontinuierlichen Reaktionsführung ist es von Vorteil, die beiden Reaktionskomponenten der allgemeinen Formeln II und III sowie die Katalysator-Zubereitung vorzumischen, gegebenenfalls in Gegenwart von 20 bis 75 Gew.-%, bezogen auf die Summe der Reaktionskomponenten, von Kohlenwasserstoffen und/oder des Zielprodukts der allgemeinen Formel I als Medium, und mit Verweilzeiten von ca. 10 bis 50 Minuten flüssig durch ein auf ca. 70 bis 120°C thermostatisiertes Reaktionsrohr zu leiten. Sowohl bei der Chargen- als auch bei der kontinuierlichen Reaktionsweise werden nach dem erfundungsgemäßen Verfahren Ausbeuten bis zu 89% an Produkten der allgemeinen Formel I erhalten.

Die so nach dem erfundungsgemäßen Verfahren hergestellten rohen Produkte der allgemeinen Formel I enthalten vergleichsweise nur wenig Nebenprodukte, so daß gegebenenfalls auf eine Nachveresterung verzichtet werden kann, weil die Aufarbeitung mit Hilfe destillativer Methoden genügend reine Produkte liefert, insbesondere für das große Anwendungsgebiet der Aminosilan-Herstellung.

Sollen jedoch besonders reine und neutrale Produkte der allgemeinen Formel I isoliert werden, so empfiehlt sich eine einfache Nachveresterung der herstellungsbedingt noch restliche Acidität enthaltenden Rohprodukte nach den an sich bekannten allgemeinen Aufarbeitungsmethoden für Siliciumester, beispielsweise durch Zugabe von etwas Alkohol unter Abspangen der Acidität und abschließende Filtration.

Gemäß dem erfundungsgemäßen Verfahren mit Vorteil gegenüber bisher bekannten Verfahrensweisen herstellbare Produkte der allgemeinen Formel I sind insbesondere die Verbindungen

3-Chlorpropyltrimethoxy- bzw. -triethoxysilan,
 3-Chlorpropylmethyldimethoxy- bzw. -diethoxysilan,
 3-Chlorpropyldimethylmethoxy- bzw. -ethoxysilan,
 3-Chlorpropyltris-(2-methoxy)ethoxysilan,
 3-Chlorpropyltris-(2-methoxyethoxyethoxy)ethoxysilan,
 3-Chlorpropyldimethyl-sekundärbutoxysilan,
 3-Chlor-2-methylpropyltrimethoxysilan,
 2-Chlormethylbutyltrimethoxysilan,
 3-Chlor-2-chlormethylpropylmethyldiethoxysilan,
 3-Chlor-2-chlormethylbutyltriethoxysilan,
 3-Chlorpentyldimethyl(2-ethyl)hexyloxysilan,
 3-Fluorpropyltriethoxysilan,
 3-Brompropyltriethoxysilan,
 3-Brom-2-methylbutylmethyldimethoxysilan,

3-Jodpropyltrie thoxysilan,
 3-Jod-2-methylpropyltriethoxysilan,
 3-Cyanopropyltriethoxysilan,
 3-Isocyanatopropyltriethoxysilan,
 3-Azidopropyltriethoxysilan,
 3,4-Dibrom-2,3-dimethylbutylmethyldimethoxysilan,
 3-Bromhexyldimethylmethoxysilan,
 3-Chlorheptyltrimethoxysilan,
 3-Azidoheptyltrimethoxysilan,
 3,3-Difluorpropyltriethoxysilan,
 3,3-Dichlorpropyltrimethoxysilan,
 3,3-Dichlor-2-methylpropyltrimethoxysilan,
 3,3,3-Trifluorpropyltriethoxysilan,
 3,3,3-Trichlorpropyltrimethoxysilan,
 3,3,3-Trifluor-2-trifluormethylpropyltriethoxysilan,
 3,3,4,4,4-Pentafluorbutyltriethoxysilan.

Für die Durchführung der erfundungsgemäßen Verfahren geeignete Ausgangsstoffe mit der Struktur der allgemeinen Formel II sind insbesondere folgende Verbindungen:

Allylfluorid,
 Allylchlorid,
 25 Allylbromid,
 Allyljodid,
 Allylazid,
 Allylcyanid,
 Allylisocyanat,
 30 Methallylfluorid,
 Methallylchlorid,
 Methallylbromid,
 Methallyljodid,
 2-Chlormethylbuten-1,
 35 3-Chlor-2-methylbuten-1,
 3-Brom-2-methylbuten-1,
 3,4-Dichiorbuten-1,
 3,4-Dibrombuten-1,
 3-Fluor-2-fluormethylpropen-1,
 3-Chlor-2-chlormethylpropen-1,
 3-Chlor-2-chlormethylbuten-1,
 3-Chlorpenten-1,
 3-Chlor-2-methylpenten-1,
 3,3-Difluorpenen-1,
 45 3-Chlorhexen-1,
 3-Bromhexen-1,
 3-Chlorhepten-1,
 3-Azidohepten-1,
 3,4-Dibrom-2,3-dimethylbuten-1,
 50 4-Brom-3-chlor-3,4,4-trifluorbuten-1,
 3,3-Difluorpropen-1,
 3,3-Dichlorpropen-1,
 3,3-Dibrompropen-1,
 3,3-Difluor-2-methylpropen-1,
 55 3,3-Dichlor-2-methylpropen-1,
 3,3-Dibrom-2-methylpropen-1,
 3,3-Dichlor-2-methylbuten-1,
 3,4-Dichlor-2-methylbuten-1,
 3,4-Dibrombuten-1,
 60 3,4-Dibrom-2-methylbuten-1,
 3,3,3-Trifluorpropen-1,
 3,3,3-Trichlorpropen-1,
 3-Brom-3,3-difluorpropen-1,
 65 3-Chlor-2-trifluormethylpropen-1,
 3,3,3-Trifluor-2-trifluormethylpropen-1,
 3,3,4,4,4-Pentafluorbuten-1,
 3,4-Dichlor-3,4,4-trifluorbuten-1,
 4-Brom-3-chlor-3,4,4-trifluorbuten-1.

Mit Hilfe dieser Ausgangsstoffe der allgemeinen Formel II allein oder im Gemisch mit den anderen Komponenten der erfundungsgemäßen Hydrosilylierungsreaktion, aber stets mit überschüssiger Komponente der Formel II, werden erfundungsgemäß Iridium und/oder dessen Verbindungen behandelt und dadurch die katalytisch wirksame Lösung oder Suspension hergestellt. Als Iridium-Komponenten eignen sich beispielsweise Iridium-Mohr (Iridiumblack), die besonders bevorzugten Chloride, wie Iridium(III)chlorid, Iridium(III)chloridhydrat, Iridium(IV)chloridhydrat, Hexachloroiridiumsäure-6-hydrat; ebenso geeignet sind aber z. B. auch das Iridium(IV)oxidhydrat, das Kaliumhexachloroiridat(IV), das Kaliumhexachloroiridat(III)-3-hydrat, das Tris(acetylacetonato)iridium(III) und das Iridium(III)-oxalat sowie Komplexverbindungen des Iridiums wie z. B. cis-Dichlorobis(ethylenediamin)iridium(III)chlorid, Pentaamminchloroiridium(III)chlorid, Chlorotris(norbornadien)iridium(I), Chloro-(1,5-cyclooctadien)iridium(I)dimer, Chlorocarbonylbis(cycloocten)iridium(I)dimer, Bis(tricarbonylchloroiridium), Octachlorooctacarbonyltetrairidium(I, II), Dodecacarbonyltetrairidium, 1,5-Cyclooctadienbis(methyldiphenylphosphin)iridiumhexafluorophosphat, Bis(triphenylphosphin)iridiumcarbonylchlorid, Hydridochlorotris(triphenylphosphin)iridium(III), Dihydridochlorotris(triphenylphosphin)iridium(III), Carbonylhydridotris(triphenylphosphin)iridium.

Die Hydrogensilanester der allgemeinen Formel III, die als hydrosilylierende Reaktionskomponenten eingesetzt werden, sind beispielsweise Triethoxysilan, Trimethoxysilan, Triisobutoxysilan, Hydrogenmethylmethoxysilan oder -dimethoxysilan, Hydrogencyclohexyliso-propoxysilan, Hydrogendimethylethoxy-, -octyloxy- oder -2-butoxyethoxysilan.

Die Erfindung wird nachstehend anhand der Beispiele erläutert.

Beispiel 1

In einem mittels Thermostat beheizbaren 4-L-Mehrhalsskolben mit Rührer, Innenthermometer und Rückflußkühler (N_2 -überlagert) wurden bei Raumtemperatur 12 mg ($4 \cdot 10^{-5}$ Mol) Iridium(III)chloridhydrat innerhalb von 40 Minuten in ein flüssiges Gemisch eingerührt, bestehend aus 625 g (2,6 Mol) 3-Chlorpropyltriethoxysilan als Reaktionsmedium, 625 g (8,17 Mol) Allylchlorid und 1250 g (7,6 Mol) Triethoxysilan als Reaktionskomponenten. Beim anschließenden Erwärmen setzte bei ca. 70°C eine schwach exotherme Reaktion ein, während der die Reaktorinnentemperatur innerhalb von ca. 30 Minuten unter ständig schwächer werdendem Rückfluß bis auf 104°C anstieg und innerhalb weiterer 15 Minuten wieder auf 94°C zurückging. Für die Nachreaktionszeit von ca. 30 Minuten wurde der Ansatz mit Hilfe des Thermostaten bei 90°C gehalten.

Zur Aufarbeitung wurde zunächst der geringe Allylchlorid-Überschuß destillativ abgezogen, dann die durch die Nebenreaktion entstandene Chlorid-Acidität von insgesamt 0,92 Mol mit einem äquimolaren Gemisch aus Ethanol und Triethylamin neutralisiert, abfiltriert und schließlich im Vakuum über eine Kolonne reindestilliert.

Es wurden insgesamt 2200 g 3-Chlorpropyltriethoxysilan erhalten. Nach Abzug der eingesetzten Menge von 625 g beträgt die Ausbeute 1575 g. Das sind 86% Ausbeute, bezogen auf das eingesetzte Triethoxysilan. Als Nebenprodukte wurden ca. 40 g Propyltriethoxysilan und ca. 140 g Tetraethoxysilan isoliert.

Beispiel 2

Die Lösung von 14 mg Dihydrogenhexachloroiridat in 2 ml Isopropanol wurde in eine Lösung von 610 g (7,94 Mol) Allylchlorid in 625 g (2,6 Mol) 3-Chlorpropyltriethoxysilan eingemischt und das Gemisch eine Stunde bei Raumtemperatur unter Inertgas geführt. Dann wurde das Reaktionsgemisch zusammen mit 1250 g (7,6 Mol) Triethoxysilan auf einen mit Doppelmantel und N_2 -überlagertem Rückflußkühler ausgestatteten, als kommunizierendes Rohr ausgebildeten Rohrreaktor kontinuierlich über eine Mischedüse in flüssiger Phase dosiert, mit einer Verweilzeit von 35 bis 40 Minuten bei 79°C. An der Zuführungsstelle traten Aufsieden und kräftiger Rückfluß ein. Das am kommunizierenden Überlauf flüssig austretende Rohprodukt siedete nicht mehr. Die Aufarbeitung erfolgte analog Beispiel 1. Es wurden 1630 g 3-Chlorpropyltriethoxysilan erhalten. Dies entspricht einer Ausbeute von 89%, bezogen auf das eingesetzte Triethoxysilan.

Beispiel 3

In einem Minilabordruckreaktor vom Typ TINY-CLAVE (BUECHI) von 25 ml Rauminhalt wurden 4 g p-Xylool, 4,2 g (0,055 Mol) Allylchlorid und 8,2 g (0,05 Mol) Triethoxysilan mit 0,16 mg (10^{-3} Mol %) Chloro-(1,5-cyclooctadien)iridium(I)dimer eine Stunde lang bei Raumtemperatur intensiv vermischt. Danach wurde das Reaktionsgemisch in einem Thermostaten 2 Stunden lang auf 80°C erwärmt. Die gaschromatographische Analyse ergab eine Produktausbeute von 83% an 3-Chlorpropyltriethoxysilan.

Beispiel 4 (Vergleichsbeispiel)

Analog Beispiel 3 wurde eine homogene Reaktionslösung aus 4 g p-Xylool, 3,8 g (0,05 Mol) Allylchlorid (anstelle von 4,2 g entsprechend 0,055 Mol), 8,2 g (0,05 Mol) Triethoxysilan und 0,16 mg (10^{-3} Mol %) Chloro-(1,5-cyclooctadien)iridium(I)dimer ohne längere Misch- bzw. Lagerzeit zur Reaktion gebracht. Die gaschromatographische Analyse ergab eine Produktausbeute von lediglich 61% an 3-Chlorpropyltriethoxysilan.

Beispiel 5

Analog Beispiel 1 wurde mit 16 mg Chlorocarbonylbis(cycloocten)iridium(I)dimer ein Reaktionsgemisch, bestehend aus 585 g (2,6 Mol) 3-Chlorisobutylmethyldiethoxysilan, 739 g (8,17 Mol) Methallylchlorid und 1022 g (7,6 Mol) Methyldiethoxysilan, umgesetzt. Die Reaktorinnentemperatur stieg dabei innerhalb von ca. 40 Minuten von 70°C auf 112°C an. Die Nachreaktion benötigte ca. 1 Stunde. Es entstand eine Chlorid-Acidität von insgesamt 1,04 Mol. Es wurden insgesamt 1986 g 3-Chlorisobutylmethyldiethoxysilan erhalten. Nach Abzug der eingesetzten Menge von 585 g beträgt die Ausbeute 1400 g. Das sind 82% Ausbeute, bezogen auf das eingesetzte Methyldiethoxysilan. Als Nebenprodukte wurden Isobutylmethyldiethoxysilan und Methyltriethoxysilan gefunden.

Beispiel 6

Analog Beispiel 1 wurde ein Reaktionsgemisch, bestehend aus 700 g p-Xylool, 803 g (8,1 Mol) Allylsenföl und 936 g (7,66 Mol) Trimethoxysilan, mit einer Lösung von

22 mg Dihydrogenhexachloroiridat in 3 ml Isopropanol 90 Minuten lang bei Raumtemperatur geführt und bei 90 bis 114°C in 160 Minuten zur Reaktion gebracht. Die destillative Aufarbeitung lieferte 1539 g (91% Ausbeute, bezogen auf das eingesetzte Trimethoxysilan) an 3-Isot-
5
hiocyanatopropyltrimethoxysilan.

Beispiel 7

Analog Beispiel 3 wurde ein Gemisch von 3 g p-Xylo, 5,3 g (0,055 Mol) 3,3,3-Trifluorpropen-1 und 9,4 g (0,5 Mol) Cyclopentylmethoxysilan in Gegenwart von 0,1 mg Iridium(III)-chloridhydrat nach 70 Minuten Mischungszeit in 180 Minuten bei 83°C umgesetzt. Die gaschromatographische Analyse ergab eine Produkt-
10
ausbeute von 77% an 3,3,3-Trifluorpropylcyclopentyl-
15
methoxysilan.

Beispiel 8

Analog Beispiel 1 wurde ein Reaktionsgemisch, bestehend aus 140 g p-Xylo, 242 g (2 Mol) Allylbromid und 335 g (1,9 Mol) Dimethyl(2-butoxyethoxy)silan in Gegenwart von 2 mg Iridium(III)-chloridhydrat umgesetzt.
20
Die destillative Aufarbeitung lieferte 432 g 3-Brompropyldimethyl(2-butoxyethoxy)silan. Dies entspricht einer präparativen Ausbeute von 77%, bezogen auf den eingesetzten Hydrogendifdimethylsilanester.
25

Beispiel 9

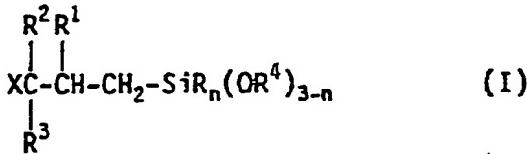
Analog Beispiel 6 wurde ein Reaktionsgemisch, bestehend aus 640 g p-Xylo, 680 g (8,17 Mol) Allylisocyanat und 1250 g (7,6 Mol) Triethoxysilan, innerhalb von 150 Minuten bei 76 bis 92°C umgesetzt. Die destillative Aufarbeitung lieferte 1350 g 3-Isocyanatopropyltrietoxysilan neben dem Trimer.
30

Beispiel 10

Analog Beispiel 1 wurde ein Reaktionsgemisch, bestehend aus 90 g p-Xylo, 144,6 g (1,04 Mol) 3,4-Dichlor-2-methylbuten-1 und 259 g (1 Mol) Ethyldimethoxysilan, in Gegenwart von 1 mg Iridium(III)-chloridhydrat umgesetzt.
35
Die destillative Aufarbeitung lieferte 197 g 3,4-Dichlor-2-methylbutylethyldimethoxysilan. Dies entspricht einer präparativen Ausbeute von 76%, bezogen auf den eingesetzten Hydrogenethylsilanidimethylester.
40

Patentansprüche

1. Verfahren zur Herstellung von Produkten der allgemeinen Formel I



in der

R eine Alkyl-, eine verzweigte Alkyl- oder eine Cycloalkylgruppe mit 1 bis 18 Kohlenstoffatomen, gegebenenfalls halogeniert, bedeutet;

R¹ R oder Wasserstoff bedeutet;R² R, Wasserstoff, einen Arylsubstituenten oder

Halogen bedeutet;

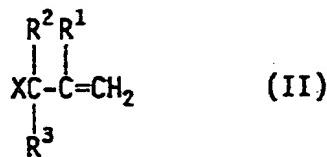
R³ einen gleichen oder verschiedenen Rest R² bedeutet;R⁴ einen Alkylrest bedeutet, der gegebenenfalls verzweigt ist und 1 bis 10 Kohlenstoffatome enthält, gegebenenfalls aber auch aliphatische Ethergruppierungen enthalten kann;

X einen Fluorid-, Chlorid-, Bromid-, Jodid-, Cyanid-, Isocyanat-, Isothiocyanat- oder Azido-Rest bedeutet;

und

n gleich 0, 1 oder 2 ist;

durch katalysierte Umsetzung von ungesättigten aliphatischen Verbindungen, die als reagierende Gruppe das Allylhalogenid- oder -pseudohalogenid-Strukturelement der allgemeinen Formel II mit einer endständigen Doppelbindung enthalten

in der X, R¹, R² und R³ die obengenannte Bedeutung besitzen, mit Hydrogensilanestern der allgemeinen Formel III

in der R, R⁴ und n die obengenannte Bedeutung besitzen, in Gegenwart von Elementen und/oder Verbindungen aus der VIII. Nebengruppe des periodischen Systems, dadurch gekennzeichnet, daß man mit Hilfe der Reaktionskomponente der allgemeinen Formel II allein oder im Gemisch, stets im Überschub von 0,01 – 100 Mol-% II, vorzugsweise von 0,1 – 10 Mol-%, mit der Reaktionskomponente der allgemeinen Formel III und gegebenenfalls in 5–95gew.-%iger Lösung in inerten Lösemitteln, z. B. Kohlenwasserstoffen und/oder dem Zielprodukt der allgemeinen Formel I, durch mindestens 20minütiges Röhren eine zehntel- bis zehntausendstel-normale Lösung oder Suspension von elementarem Iridium und/oder von Verbindungen des Iridiums herstellt und damit als Katalysator mit einer Katalysator-Konzentration von 10⁻⁵–10⁻³ Mol-%, bezogen auf das eingesetzte Hydrogensilan, die Hydrosilylierung in an sich bekannter Weise durchführt

2. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man die Reaktion bei Temperaturen von 70°C bis 130°C ausführt.

3. Verfahren nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß man die Reaktion bei erhöhtem Druck, vorzugsweise bis 40 bar, ausführt.

4. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß man die Reaktion kontinuierlich ausführt.

5. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß man gegebenenfalls in der Reaktion als Nebenprodukte gebildete Halogensilan- oder Pseudohalogensilanverbindungen in an sich bekannter Weise verestert.

- Leerseite -